В

Enter an option number to view information or to connect to an online
 service. Enter a BEGIN command plus a file number to search a database
(e.g., B1 for ERIC).
? b351

27aug04 10:24:52 User225112 Session D3135.1 Sub account: 033495-013

\$0.00 0.154 DialUnits FileHomeBase

\$0.00 Estimated cost FileHomeBase

\$0.09 TELNET

\$0.09 Estimated cost this search

\$0.09 Estimated total session cost 0.154 DialUnits

File 351: Derwent WPI 1963-2004/UD, UM &UP=200455

(c) 2004 Thomson Derwent

*File 351: For more current information, include File 331 in your search. Enter HELP NEWS 331 for details.

Set Items Description

? S PN=EP 659745

\$1 PN=EP 659745

? T S1/7

1/7/1

DIALOG(R) File 351: Derwent WPI

(c) 2004 Thomson Derwent. All rts. reserv.

010324917 **Image available**
WPI Acc No: 1995-226191/ 199530

New di- or tri-fluoroethylthio-pyrazole derivs. - used as pesticides, esp. insecticides, acaricides or nematocides, partic. for plant protection

Patent Assignee: BAYER AG (FARB)

Inventor: ALIG B; BERTSCH A; BOHM S; ERDELEN C; HARTWIG J; MENCKE N; OOMS P; STETTER J; TURBERG A; WACHENDORFF U; WACHENDORFF-NEUMANN U; BOEHM S

Number of Countries: 028 Number of Patents: 021

Patent Family:

Pat	tent No	Kind	Date	Apr	olicat No	Kind	Date	Week
ΕP	659745	Al	19950628	ΕP	94119498	A	19941209	199530
DE	4343832	A1	19950629	DE	4343832	Α	19931222	199531
ΑU	9480438	Α.	19950706	ΑU	9480438	A	19941214	199534
CA	2138452	A	19950623	CA	2138452	A	19941219	199538
ZA	9410182	A	19951025	ZA	9410182	A	19941221	199548
BR	9405226	A	19951017	BR	945226	A	19941222	199550
JΡ	8041031	A	19960213	JP	94333791	A	19941219	199616
ΝZ	270191	A	19960426	ΝZ	270191	A	19941219	199622
US	5580843	A	19961203	US	94356824	A	19941215	199703
CN	1107842	Α	19950906	CN	94119181	A	19941222	199732
ΗU	71745	T	19960129	HU	943760°	A	19941222	199738
ΑU	688401	В	19980312	ΑU	9480438	A	19941214	199822
ΑU	9860655	Α	19980618	ΑU	9480438	A	19941214	199835
	•			AU	9860655	A	19980403	•
TW	349843	A	19990111	TW	94111824	A	19941219	199923
ΑU	718815	В	20000420	ΑU	9480438	A	19941214	200029
				ΑU	9860655	A	19980403	
RU	2138485	C1	19990927	RU	9444348	A	19941222	200037

```
HU 220274
               В
                   20011128 HU 943760
                                                 19941222
                                                           200206
                                             A
US 37495
              . E
                   20020101 US 94356824
                                             Α
                                                 19941215
                                                           200209
                             US 97984628
                                             Α
                                                 19971203
KR 354832
               В
                   20021231
                             KR 9435088
                                             Α
                                                 19941219
                                                           200337
MX 207621
               В
                   20020429 MX 949900
                                             Α
                                                 19941216
                                                           200363
TW 520275
               Α
                   20030211
                            TW 97118269
                                             Α
                                                 19941219
Priority Applications (No Type Date): DE 4343832 A 19931222
Cited Patents: 2.Jnl.Ref; EP 201852; EP 295117; FR 1382419
Patent Details:
```

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes EP 659745 Al G 55 C07D-231/44

Designated States (Regional): AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI NL PT SF

```
DE 4343832
              A1
                    44 C07D-231/44
AU 9480438
                       C07D-231/44
CA 2138452
                       C07D-231/10
              Α
ZA 9410182
              Α
                   104 C07D-000/00
BR 9405226
              Α
                       C07D-231/14
JP 8041031
              Α
                    45 C07D-231/46
NZ 270191
              A
                       C07D-231/18
US 5580843
              Α
                    25 A01N-043/40
CN 1107842
              Α
                       C07D-231/38
              T
HU 71745
                       C07D-231/44
AU 688401
              В.
                       C07D-231/44
                                     Previous Publ. patent AU 9480438
AU 9860655
              Α
                       C07D-231/44
                                     Div ex application AU 9480438
TW 349843
              Α
                       A01N-043/56
AU 718815
              В
                       C07D-231/44
                                     Div ex application AU 9480438
                                     Div ex patent AU 688401
                                     Previous Publ. patent AU 9860655
RU 2138485
              C1
                       C07D-231/18
HU 220274
              В
                       C07D-231/44
                                     Previous Publ. patent HU 71745
US 37495
              Ε
                       A01N-043/40
                                     Reissue of patent US 5580843
KR 354832
              В
                       C07D-231/44
                                     Previous Publ. patent KR 95017966
MX 207621
              В
                       C07D-231/00
TW 520275
              Α
                       A01N-043/56
```

Abstract (Basic): EP 659745 A

1-(Phenyl or pyridyl)-4- (di- or trifluoroethylthio, sulphinyl or sulphonyl)-pyrazole derivs. of formula (I) are new: R1 = H, CN, alkyl, alkoxyalkyl, alkylthioalkyl, haloalkyl or cyanoalkyl; R2 = difluoroethyl or trifluoroethyl; R3 = H, amino, halogen, -NHCOR4, -N=C(R5)-NR5R6, 1-pyrrolyl, -N=CR5R6 or -N=C(R5)-OR7; R4 = alkyl, haloalkyl, alkoxyalkyl or opt. substd. phenyl; R5 = H or alkyl; R6 = H, alkyl or opt. substd. phenyl; or CR5R6 = an opt. substd. heterocycle; Ar = phenyl or pyridyl (both opt. substd.); n = 0-2; R7 = alkyl. Also new are 3-bromomethyl-pyrazole, 3-methoxymethylpyrazole and 2-amino-1-cyano-3-methoxypropene intermediates.

USE - (I) are pesticides effective against animal pests (claimed), specifically as acaricides, nematocides and esp. insecticides. They are useful in agricultural, forestry, stored goods, material protection and hygienic applications, esp. in plant protection. (I) are effective e.g. against Myzus persical, Aphis falae, Phaedon cochlearial larvae, lucilia larvae, Musca domestica, Blattella germanica, Periplanata americana and Cterocephalides felis.

ADVANTAGE - (I) have good plant compatibility and low warm-blood toxicity, and are effective against normal and resistant strains. In hygienic and stored goods applications they have good residual action on wood and clay, and good alkali stability.

Dwg.0/0

Abstract (Equivalent): US 5580843 A

A substituted 1-arylpyrazole of the formula (I) wherein R1 represents hydrogen, cyano, alkyl, alkoxyalkyl, alkylthioalkyl, haloalkyl or cyanoalkyl, R2 represents difluoro-ethyl or trifluoroethyl, R3 represents hydrogen, amino, halogen or one of the following groups NHC(O)R4; N=C(R5)N(R5)R6; (i); N=C(R6)R6 or N=C(R5)OR7; in which R4 represents alkyl, haloalkyl, alkoxyalkyl or optionally substituted phenyl, R5 represents hydrogen or alkyl, R6 represents hydrogen, alkyl or optionally substituted phenyl, and R7 represents alkyl, or R5 and R6 together with the carbon atom to which they are bonded represent an optionally substituted heterocycle, Ar represents optionally substituted pyridyl, and n represents a number 0, 1 or 2. (Dwg.0/0)Derwent Class: C02 International Patent Class (Main): A01N-043/40; A01N-043/56; C07D-000/00; C07D-231/00; C07D-231/10; C07D-231/14; C07D-231/18; C07D-231/38; C07D-231/44; C07D-231/46

International Patent Class (Additional): A01N-043/36; A61K-031/415;
A61K-031/44; C07C-255/26; C07C-255/30; C07D-231/22; C07D-401/04;

C07D-401/12; C07D-403/04



Europäisches Patentamt European Patent Office Office européen des brevets



(1) Veröffentlichungsnummer: 0 659 745 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 94119498.7

2 Anmeldetag: 09.12.94

(5) Int. Cl.⁶: **C07D** 231/44, A01N 43/56, A01N 43/40, A01N 43/36, C07D 231/18, C07D 401/04, C07D 403/04, C07D 231/38, C07C 255/30

Priorität: 22.12.93 DE 4343832

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 28.06.95 Patentblatt 95/26

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI NL PT

(1) Anmelder: BAYER AG

D-51368 Leverkusen (DE)

(2) Erfinder: Stetter, Dr. Jörg Gellertweg 4 D-42115 Wuppertal (DE) Erfinder: Alig, Dr. Bernd Im Rothsiefen 7 D-53639 Königswinter (DE) Erfinder: Böhm, Dr. Stefan Doerperhofstrasse 35

Erfinder: Bertsch, Dr. Achim Paulinenhofstrasse 12 D-51061 Köln (DE) Erfinder: Ooms, Dr. Pieter Doerperhofstrasse 16 D-47800 Krefeld (DE)

Erfinder: Erdelen, Dr. Christoph

Unterbüscherhof 15 D-42799 Leichlingen (DE) Erfinder: Hartwig, Dr. Jürgen

Am Kloster 39

D-42799 Leichlingen (DE)

Erfinder: Wachendorff-Neumann, Dr. Ulrike

Krischerstrasse 81 D.40789 Monheim (DE) Erfinder: Turberg, Dr. Andreas

Naheweg 19

D-40699 Erkrath (DE)

Erfinder: Mencke, Dr. Norbert

(I)

Grundermühle 2

D-51381 Leverkusen (DE)

Substituierte 1-Arylpyrazole.

D-47800 Krefeld (DE)

Die Erfindung betrifft neue substituierte 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I)

$$R^{1} S(O)_{n} - R^{2}$$

$$N R^{3}$$

in welcher

 R^1 R² für Wasserstoff, Cyano, Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Halogenalkyl oder Cyanoalkyl steht,

für Difluorethyl oder Trifluorethyl steht,

 \mathbb{R}^3

für Wasserstoff, Amino, Halogen oder für eine der folgenden Gruppierungen steht

	wodel
R⁴	für Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
R⁵	für Wasserstoff oder Alkyl steht,
R ⁶	für Wasserstoff, Alkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
R ⁷	für Alkyl steht oder
R⁵ und R6	gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind für einen gegebenenfalls substituierten Heterocyclus stehen,
Ar	für gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht und
n	für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht,
-1	

mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Die Erfndung betrifft neue substituierte 1-Arylpyrazole. mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Es ist bereits bekannt, daß bestimmte substituierte 1-Arylpyrazole, wie beispielsweise 5-Amino-1-[2,6-dichlor-4-(trifluormethyl)-phenyl]-3-cyano-4-[(trifluormethyl)-sulfinyl]-1H-pyrazol eine gute Wirksamkeit gegen Schädlinge besitzen (vgl. z.B. EP-A 295 117 und EP-A 352 944).

Weiterhin sind zahlreiche substituierte 1-Arylpyrazole beschrieben, die zur Bekämpfung von Schädlingen eingesetzt werden können (vgl. z.B. EP-A 201 852, EP-A 418 016).

Darüber hinaus dienen substituierte 1-Arylpyrazole auch als Zwischenprodukte für die Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln (vgl. z.B. EP-A 301 338, EP-A 301 339, EP-A 374 061, EP-A 260 521).

Die Wirkhöhe bzw. Wirkungsdauer der vorbekannten Verbindungen ist jedoch, insbesondere bei bestimmten Insekten oder bei niedrigen Anwendungskonzentrationen nicht in allen Anwendungsgebieten völlig zufriedenstellend.

Es wurden nun neue substituierte 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I)

15

20

in welcher

25 R¹ für Wasserstoff Cyano, Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Halogenalkyl oder Cyanoalkyl

steht,

R² für Difluorethyl oder Trifluorethyl steht,

R³ für Wasserstoff, Amino, Halogen oder für eine der folgenden Gruppierungen steht

30

40

45

35

wobei

R4 für Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,

R⁵ für Wasserstoff oder Alkyl steht,

für Wasserstoff, Alkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht und

R⁷ für Alkyl steht oder

R⁵ und R⁶ gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind für einen gegebe-

nenfalls substituierten Heterocyclus stehen,

Ar für gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht und

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht,

o gefunden.

Weiterhin wurde gefundern, daß man die neuen substituierten 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I) nach einem der im folgenden beschriebenen Verfahren erhält:

a) Man erhält substituierte 1-Aryl-4-mercapto-pyrazole der Formel (la)

$$R^{1}$$
 $S-R^{2}$
 N
 R^{3-1}
 Ar (Ia)

in welcher

5

20

25

30

35

R¹, R², Ar und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R³-1 für Wasserstoff oder Amino steht,

wenn man

15 Pyrazolderivate der Formel (II)

in welcher

R¹, R³⁻¹ und Ar die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit Sulfenylhalogeniden der Formel (III)

R2-S-Hal (III)

in welcher

R² die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor oder Brom steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionshilfsmittels umsetzt.

b) man erhält substituierte 1-Arylpyrazole der Formel (Ib)

40

in welcher

R¹, R², R³⁻¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben und

n für die Zahl 1 oder 2 steht,

wenn man Verbindungen der Formel (la)

55

50

$$\begin{array}{cccc}
R^{1} & S - R^{2} \\
N & R^{3-1} \\
Ar
\end{array} (Ia)$$

in welcher

5

10

20

25

30

45

50

55

R¹, R², R³⁻¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben

mit Oxidationsmitteln gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oxidiert.

Beispielhaft, aber nicht beschränkend sind weitere Herstellungsmethoden für die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) nachstehend aufgeführt, wobei R1, R2, R4, R5, R6, R7, Ar und n die oben angegebene Bedeutung haben:

c) Umsetzung von substituierten 1-Arylpyrazolen der Formel (Ic) $R^{3-1} = NH_2$) mit Säurehalogeniden der Formel (IV) (Hal = Chlor):

d) Umsetzung von substituierten 1-Arylpyrazolen der Formel (Ic) $(R^{3-1} = NH_2)$ mit Acetalen der Formel (V) $(R^8 = Alkyl)$:

e) Umsetzung von substituierten 1-Arylpyrazolen der Formel (Ic) ($R^{3-1} = NH_2$) mit Tetrahydrofuranderivaten der Formel (VI) ($R^8 = AlkyI$):

$$R^{1}$$
 $S(O)_{n}-R^{2}$ R^{1} $R^$

f) Umsetzung von substituierten 1-Arylpyrazolen der Formel (lc) ($R^{3-1} = NH_2$) mit Aldehyden oder Ketonen der Formel (VII):

$$R^{1}$$
 $S(O)_{n}-R^{2}$ R^{5} R^{6} R^{1} $S(O)_{n}-R^{2}$ R^{1} $S(O)_{n}-R^{2}$ R^{1} R^{1} $S(O)_{n}-R^{2}$ R^{1} R^{1} R^{1} R^{2} R^{2} R^{3} R^{4} R^{5} R^{5}

g) Umsetzung von substituierten 1-Arylpyrazolen der Formel (Ic) ($R^{3-1} = NH_2$) mit Orthoestern der Formel (VIII):

5

10

25

30

35

h) Umsetzung von substituierten 1-Arylpyrazolen der Formel (lc) ($R^{3-1} = NH_2$) mit Tribrommethan der Formel (lX):

i) Umsetzung von substituierten 1-Arylpyrazolen der Formel (Ic) (R3-1 = NH2) mit Nukleophilen NU:

Gegenstand der Erfindung sind vorzugsweise Verbindungen der Formel (I), in welcher

für Wasserstoff, Cyano, (C_1-C_6) -Alkyl, (C_1-C_4) -Alkoxy- (C_1-C_4) -alkyl, (C_1-C_4) -Halogenalkyl oder (C_1-C_2) -Cyanoalkyl steht,

R² für Difluorethyl oder Trifluorethyl steht,

R³ für Wasserstoff, Amino, Halogen oder für eine der folgenden Gruppierungen steht

10

15

20

25

30

40

45

R¹

5

wobei

 R^4 für (C_1-C_6) -Alkyl, (C_1-C_6) -Halogenalkyl mit 1-3 Halogenatomen, (C_1-C_6) -Alkoxy- (C_1-C_6) -

alkyl oder für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes

Phenyl steht,

 R^5 für Wasserstoff oder (C_1 - C_6)-Alkyl steht,

R⁶ für Wasserstoff, (C₁-C₆)-Alkyl oder für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder

verschieden substituiertes Phenyl steht,

R⁷ für (C₁-C₆)-Alkyl steht oder

R⁵ und R⁶ gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind, für gegebenenfalls

substituiertes Pyridyl steht,

Ar für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder verschieden durch Halogen, Halogen-

 (C_1-C_6) alkyl, Halogen (C_1-C_6) alkylthio, Halogen (C_1-C_6) alkoxy, Alkoxy, Hydrazino, (C_1-C_6) -Dialkylhydrazino, Amino, Amino (C_1-C_6) alkyl, Diamino (C_1-C_6) alkyl, Imino (C_1-C_6) alkyl, Cy-

ano, (C₁-C₆)Alkylthio oder die Gruppierung

 N_{R}

worin

35 R⁹ und R¹⁰ gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff oder (C₁-C₆)-Alkyl stehen,

substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht und

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht.

Gegenstand der Erfindung sind insbesondere Verbindungen der Formel (I), in welcher

für Wasserstoff, Cyano, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₂)-alkyl, (C₁-C₂)-Halogenalkyl

mit 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Fluor-, Chlor- oder Bromatomen oder Cyanome-

thyl steht,

R² für Difluorethyl oder Trifluorethyl steht,

R³ für Wasserstoff Amino, Brom oder für eine der folgenden Gruppierungen steht

NH R⁴ N R⁶ N OR⁷

55

wobei

 R^4 für (C_1-C_4) -Alkyl, (C_1-C_4) -Halogenalkyl mit 1-3 Halogenatomen, (C_1-C_4) -Alkoxy- (C_1-C_2) -alkyl oder für gegebenenfalls einfach bis dreifach gleich oder verschieden substituiertes

Phenyl steht, R5 für Wasserstoff oder (C1-C4)-Alkyl steht, R6 für Wasserstoff, (C1-C4)-Alkyl oder für gegebenenfalls einfach oder zweifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl oder für 4-Hydroxy-3-methoxy-phenyl steht, R7 für (C1-C4)-Alkyl steht oder R5 und R6 gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind, für gegebenenfalls substituiertes Pyridyl steht, Ar für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Trifluormethyl, Trifluormethylthio, Trifluormethoxy, Methoxy, Hydrazino, Dimethylhydrazino, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Iminomethyl, Cyano, Methylthio oder die Gruppierung

 $O \sim N \stackrel{R}{\sim} N$

20 worin

5

10

15

25

30

35

40

45

Ar

 R^9 und R^{10} gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff oder (C₁-C₄)-Alkyl stehen,

substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht und

für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht.

Ganz besonderes bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I) in welcher

R¹ für Wasserstoff, Cyano, (C₁-C₄)-Alkyl, Methoxymethyl, Ethoxymethyl, Brommethyl und Cyanomethyl steht,

R² für 1,1-Difluorethyl oder 2,2,2-Trifluorethyl steht,

für zweifach oder dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht, wobei in der 2-Position Fluor oder Chlor, in der 4-Position Trifluormethyl und in der 6-Position Fluor, Chlor, Cyano, Methoxy, Methylthio, Trifluormethyl, Trifluormethyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethyl,

Ar für einen 2-Pyridyl-Rest steht, welcher in 4-Position durch Trifluormethyl und in 6-Position durch Fluor oder Chlor substituiert ist und

R³ und n die oben angegebenen Bedeutungen haben.

Die oben aufgeführten allgemeinen oder in Vorzugsbereichen aufgeführten Definitionen gelten sowohl für die Endprodukte der Formel (I) als auch entsprechend für die jeweiligen zur Herstellung benötigten Ausgangs- bzw. Zwischenprodukte. Die Definitionen können untereinander, also auch zwischen dem angegebenen bevorzugten Bereich beliebig kombiniert werden.

Die bei der Restdefinition genannten Kohlenwasserstoffreste, wie Alkyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, Alkylthio sind auch dann, wenn dies nicht ausdrücklich angegeben ist, geradkettig oder verzweigt.

Halogen steht im allgemeinen für Fluor, Chlor, Brom oder Iod, vorzugsweise für Fluor, Chlor oder Brom, insbesondere für Fluor oder Chlor.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden substituierten 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I) genannt:

55

Tabelle 1

5					
	\mathbb{R}^1	R ²	R^3	n	Ar
10	Н	CF ₂ CH ₃	NH ₂	0	N=
20	CH ₂ Br	CF ₂ CH ₃	NH ₂	0	CI ————————————————————————————————————
25	CH ₂ Br	CF ₂ CH ₃	NH ₂	0	N= CI
30	СН ₃ ОСН ₂	CF ₂ CH ₃	NH ₂	· 1	CI ——CF ₃

Tabelle 1 (Fortsetzung)

5	R1	R ²	R^3	n	Ar
10	СН ₃ ОСН ₂	CF₂CH₃	NH ₂	2	CI ————CF ₃
15	С́Н́₃ОСН2	CF ₂ CH ₃	NH ₂	1	N= CF ₃
20	СН3ОСН2	CF ₂ CH ₃	NH ₂	2	N= CI
30	СН3ОСН2	CH ₂ CF ₃	NH ₂	2	CI ————————————————————————————————————
35	CH ₃ ÒCH ₂	CH ₂ CF ₃	NH ₂	1	N= CF ₃

Tabelle 1 (Fortsetzung)

5	R ¹	R ²	R ³	n	Ar
10	CN	CF ₂ CH ₃	NH ₂	1	CI ————————————————————————————————————
15	CN	CH ₂ CF ₃	NH ₂	1	CI ————————————————————————————————————
25	Н	CF ₂ CH ₃	NH ₂	1	CI CI
30	Н	CF ₂ CH ₃	NH ₂	2	CI ————————————————————————————————————
40	Н	CF ₂ CH ₃	NH ₂	1	N= CI N=
45	Н	CF ₂ CH ₃	NH ₂	2	CI CF ₃

50

Tabelle 1 (Fortsetzung)

5	Rl	R ²	R^3	n	Ar
10	Н	CF ₂ CH ₃	NH ₂	2	CI ——CF ₃
15	Н	CH ₂ CF ₃	NH ₂	1	N= CI CI
20	н	CH ₂ CF ₃	NH ₂	2	N= CI
30	СН3	CF ₂ CH ₃	NH ₂	2	CI CF ₃
35	СН3	CF ₂ CH ₃	NH ₂	1	N= CF ₃
40	СН3	CH ₂ CF ₃	NH ₂	1	N= CF ₃

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methyl-pyrazol und 1,1-Difluorethyl-sulfenchlorid als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) durch das folgende Formelschema darstellen:

50

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-3-methoxymethyl-4-(2,2,2-trifluorethylthio)-1-[(3-chlor-5-trifluormethyl)-2-pyridyl]-pyrazol als Ausgangsstoff und H₂O₂ als Oxidationsmittel und Natriumwolframat als Katalysator, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethyl-phenyl)-3-methoxymethyl-pyrazol und Methoryacetylchlorid als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-3-cyano-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol und Dimethylformamid-dimethylacetal als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (d) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol und 2,5-Dimethoxytetrahydrofuran als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (e) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methyl-4-(1,1-difluorethylt-hio)-pyrazol und 3-Methoxy-4-hydroxybenzaldehyd als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (f) durch das folgende Formelschema darstellen:

H₃C
$$SCF_2CH_3$$
 H_3C SCF_2CH_3

N NH₂ HO CHO CI CI OCH_3
 CF_3

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methyl-4-(1,1-difluorethylt-hio)-pyrazol und Orthoameisensäureethylester als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) durch das folgende Formelschema darstellen:

55

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol,
Tribrommethan und tert-Butylnitrit als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (h) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol und Hydrazinhydrat als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) durch das folgende Formelschema darstellen:

SCF₂CH₃

$$N N NH_2$$

$$CI + H_2N-NH_2 \times H_2O$$

$$CF_3$$

$$CF_3$$

$$CF_3$$

$$CF_2CH_3$$

$$N N NH_2$$

$$N N NH_2$$

$$CI + CI + CI + CI$$

$$CF_3$$

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) als Ausgangsstoffe zu verwendenden Pyrazolderivate der Formel (II) sind teilweise bekannt bzw. können nach bekannten Verfahren erhalten werden (vgl. z.B. EP-A 295 117, EP-A 154 115, EP-A 201 852).

Die Pyrazol-Derivate der Formel (Ila)

10 in welcher

5

15

20

R³⁻¹ und Ar die oben angegebene Bedeutung haben, sind neu und Gegenstand der Erfindung.

Die Verbindungen der Formel (IIa) können nach allgemein üblichen und bekannten Verfahren erhalten werden, wenn man Brommethyl-pyrazole der Formel (IIb)

$$\begin{array}{c}
Br-CH_{2} \\
N \\
N \\
R
\end{array}$$
(IIb)

in welcher

R³⁻¹ und Ar die oben angegebene Bedeutung haben, mit Alkalicyaniden, wie beispielsweise Natrium- oder Kaliumcyanid, gegebenenfalls in Gegenwart eines inerten Verdünnungsmittels, wie beispielsweise Wasser und in Gegenwart eines Phasentransferkatalysators, wie beispielsweise TEBA, bei Temperaturen zwischen 40°C und 100°C, vorzugsweise 70°C bis 100°C erhitzt (vgl. Herstellungsbeispiel).

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-brommethyl-pyrazol als Ausgangsstoff, eine wäßrige Natriumcyanidlösung und TEBA als Phasentransfer-Karalysator, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch das folgende Formelschema darstellen:

Die als Ausgangsverbindungen zur Herstellung der Pyrazol-Derivate der Formel (IIa) benötigten Brommethylpyrazole der Formel (IIb) sind neu und Gegenstand der Erfindung. Die Verbindungen der Formel (IIb) werden nach allgemein üblichen und bekannten Verfahren erhalten, wenn man Methoxymethyl-pyrazole der Formel (IIc):

$$H_3CO$$
— CH_2
 N
 R
 R^{3-1}
(IIc)

o in welcher

5

R³⁻¹ und Ar die oben angegebene Bedeutung haben, mit einer 48%-igen Bromwasserstoff-Eisessig-Lösung bei Temperaturen zwischen 60°C und 130°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 90°C und 130°C, erhitzt (vgl. Herstellungsbeispiele).

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methoxypyrazol und 48%-ige Bromwassderstoff-Eisessig-Lösung als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsverlauf des erfindungsgemäßen Verfahren durch das folgende Formelschema darstellen:

30

35

Die als Ausgangsverbindungen zur Herstellung der Brommethylpyrazol-Derivate der Formel (IIb) benötigten Methoxymethylpyrazole der Formel (IIc) sind neu und ebenfalls Gegenstand der Erfindung.

Die Verbindungen der Formel (IIc) können erhalten werden, wenn man Arylhydrazine der Formel (X)

in welcher

Ar die oben angegebene Bedeutung hat mit

40 2-Amino-1-cyano--3-methoxy-propen der Formel (XI)

45

gegebenenfalls in Gegnwart eines inerten organischen Lösungsmittels, wie beispielsweise Alkoholen, vorzugsweise Methanol, Ethanol oder Essigsäure oder Gemische aus Methanol-Essigsäure oder Ethanol-Essigsäure bei Temperaturen zwischen 50°C und 130°C, vorzugsweise 60°C und 120°C erhitzt. Zu Durchführung des Verfahrens setzt man pro Mol Arylhydrazin der Formel (X) im allgemeinen 1 bis 4 Mol, vorzugsweise 1 bis 2 Mol 1-Cyano-2-amino-3-methoxy-propen der Formel (XI) ein. Die Reaktionsführung,
 Aufarbeitung und Isolierung der Verbindungen der Formel (IVc) erfolgt in üblicher Art und Weise.

Verwendet man als Ausgangsstoffe beispielsweise 2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenylhydrazin und 1-Cyano-2-amino-3-methoxy-propen, so läßt sich der Reaktionssverlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch das folgende Formelschema darstellen:

Die als Ausgangsstoffe benötigten Arylhydrazine der Formel (X) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Das außerdem zur Herstellung der Methoxymethylpyrazole der Formel (IIc) benötigte 2-Amino-1-cyano-3-methoxy.propen der Formel (XI) ist neu und Gegenstand der Erfindung.

Man erhält 2-Amino-1-cyano-3-methoxy-propen der Formel (XI), wenn man Methoxyacetonitril der Formel (XII)

CH₃OCH₂-CN (XII)

20

mit Acetonitril und gegebenenfalls in Gegenwart eines inerten organischen Lösungsmittels, wie beispielsweise Ether, vorzugsweise Diethyl- und Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykolmethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan oder aus Gemischen von Acetonitril mit diesen Lösungsmitteln und in Gegenwart von Basen, wie beispielsweise Natriumhydrid oder Kalium-tert-butylat, bei Temperaturen zwischen 20 °C und 150 °C, vorzugsweise 20 °C und 100 °C, erhitzt. Zur Durchführung des Verfahrens setzt man im allgemeinen Methoxyacetonitril, die entsprechende Base und Acetonitril in angenähert äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, eine der beiden jeweils eingesetzten Komponenten in einem größeren Überschuß zu verwenden. Die Reaktionsführung, Aufarbeitung und Isolierung der Verbindungen der Formel (XI) erfolgt in üblicher Art und Weise (vgl. Herstellungsbeispiele).

Die Verbindung der Formel (XI) kann als geometrische Isomere (E/Z-Isomere) oder Isomerengemische unterschiedlicher Zusammensetzung vorliegen. Die Verwendung sowohl der reinen Isomeren als auch der Isomerengemische werden erfindungsgemäß beansprucht. Im nachfolgenden wird der Einfachheit halber stets von den Verbindungen der Formeln (XI) gesprochen, obwohl sowohl die reinen Verbindungen als auch ihre Gemische mit unterschiedlichen Anteilen (E/Z-Isomeren) gemeint sind.

Die außerdem zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) als Ausgangsstoffe benötigten Sulfenylhalogenide sind durch die Formel (III) allgemein definiert. In dieser Formel (III) steht R² vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diesen Substituenten genannt wurden.

Die Sulfenylhalogenide der Formel (III) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie. Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) als Ausgangsstoffe benötigten 1-Aryl-4-mercapto-pyrazole sind durch die Formel (Ia) allgemein definiert. In dieser Formel (Ia) stehen R¹, R², R³-¹ und Ar vorzugsweise für diejenigen Reste und Indices, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden.

Die Verbindungen der Formel (la) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich nach Verfahren (a).

Die zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahrens (c), (d), (e), (f), (g), (h) und (i) als Ausgangsstoffe benötigten 1-Aryl-4-pyrazole sind durch die Formel (lc) allgemein definiert. In dieser Formel (lc) stehen R¹, R², Ar und n vorzugsweise für diejenigen Reste und Indices, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (l) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden.

Die Verbindungen der Formel (Ic) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich nach Verfahren (a) oder (b).

Die außerdem als Ausgangsverbindungen benötigten Verbindungen der Formel (IV), (V), (VI), (VII), (VIII) und (IX) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Als Nucleophile (Nul) für die Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) kommen alle üblichen, für derartige Umsetzungen geeigneten Reagenzien der organischen Chemie infrage. Beispielhaft, aber nicht beschränkend seien genannt: Alkoholate, Hydrazinderivate und Cyanide.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) kommen inerte organische Lösungsmittel infrage. Hierzu gehören insbesondere aliphatische, alicyclische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie beispielsweise Benzin, Benzol, Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Petrolether, Hexan, Cyclohexan, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff; Ether, wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethyl- oder -diethylether, Ketone wie Aceton oder Butanon, Nitrile, wie Acetonitril oder Propionitril; Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylformanilid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid, Ester, wie Essigsäureethylester, Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid oder Säuren, wie beispielsweise Essigsäure.

Das erfindungsgemäße Verfahren (a) kann gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionshilfsmittels durchgeführt werden. Als solche kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen infrage. Hierzu gehören beispielsweise Alkalimetallhydroxide, wie Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid, Alkalimetallcarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat sowie tertiäre Amine, wie Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, N,N-Dimethylaminopyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU).

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20 °C und + 120 °C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 0 °C und +50 °C.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) setzt man pro Mol der Pyrazolderivate der Formel (II) im allgemeinen 1,0 bis 2,5 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 1,5 Mol an Sulfenylhalogenid der Formel (III) und gegebenenfalls 1,0 bis 2,5 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 1,5 Mol an Reaktionshilfsmittel ein. Die Reaktionsführung, Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (Ia) erfolgt nach allgemein üblichen Verfahren.

Als Oxidationsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) kommen alle üblichen zur Schwefeloxidation verwendbaren Oxidationsmittel infrage. Insbesondere geeignet sind Wasserstoffperoxid, organische Persäuren, wie beispielsweise Peressigsäure, m-Chlorperbenzoesäure, p-Nitroperbenzoesäure oder Luftsauerstoff.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) kommen ebenfalls inerte organische Lösungsmittel infrage. Vorzugsweise verwendet man Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Hexan oder Petrolether; chlorierte Kohlenwasserstoffe, wie Dichlormethan, 1,2-Dichlorethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff oder Chlorbenzol; Ether, wie Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofüran; Carbonsäuren, wie Essigsäure oder Propionsäure, oder dipolare aprotische Lösungsmittel, wie Acetonitril, Aceton, Essigsäureethylester oder Dimethylformamid.

Das erfindungsgemäße Verfahren (b) kann gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels durchgeführt werden. Als solche kommen alle üblicherweise verwendbaren organischen und anorganischen Säurebindemittel infrage. Vorzugsweise verwendet man Erdalkali- oder Alkalimetallhydroxide, -acetate oder - carbonate, wie beispielsweise Calciumhydroxid, Natriumhydroxid, Natriumacetat oder Natriumcarbonat.

Das erfindungsgemäße Verfahren (b) kann gegebenenfalls in Gegenwart eines geeigneten Katalysators durchgeführt werden. Als solche kommen alle üblicherweise für derartige Schwefeloxidationen gebräuchlichen Metallsalz-Katalysatoren infrage. Beispieihaft genannt sei in diesem Zusammenhang Ammoniummolybdat und Natriumwolframat.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +70°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 0°C und +50°C.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) setzt man pro Mol an substituiertem 1-Arylpyrazol der Formel (la) im allgemeinen 0,8 bis 1,2 Mol, vorzugsweise äquimolare Mengen Oxidationsmittel ein, wenn man die Oxidation des Schwefels auf der Sulfoxidstufe unterbrechen will. Zur Oxidation zum Sulfon setzt man pro Mol an substituiertem 1-Arylpyrazol der Formel (la) im allgemeinen 1,8 bis 3,0 Mol, vorzugsweiae doppelt molare Mengen an Oxidationsmittel ein. Die Reaktionsdurchführung, Aufarbeitung und Isolierung der Endprodukte der Formel (lb) erfolgt nach üblichen Verfahren.

Die Wirkstoffe eignen sich bei guter Pflanzenverträglichkeit und günstiger Warmblütertoxizität zur Bekämpfüng von tierischen Schädlingen, insbesondere Insekten, Spinnentieren und Nematoden, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie können vorzugsweise als Pflanzenschutzmittel eingesetzt werden. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus.

Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp., Locusta migratoria rnigratorioides, Melanoplus differentialis, Schistocerca gregaria.

Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia.

Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp..

10

15

45

Aus der Ordnung der Anoplura z.B. Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp., Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp.

Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. Trichodectes spp., Damalinea spp.

Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.

Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius, Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Doralis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nilaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp.

Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp, Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Laphygma exigua, Mamestra brassicae, Panolis flammea, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana.

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Bruchidius obtectus, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varivestis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Anthonomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Conoderus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solstitialis, Costelytra zealandica.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp..

Aus der Ordnung der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp..

Zu den pflanzenparasitären Nematoden gehören Pratylenchus spp., Radopholus similis, Ditylenchus dipsaci, Tylenchulus semipenetrans, Heterodera spp., Meloidogyne spp., Aphelenchoides spp., Longidorus spp., Xiphinema spp., Trichodorus spp..

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln -und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgas, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxy-methylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkoholi, Polyinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90%.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus den Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a..

Genannt seien die folgenden Verbindungen:

Acrinathrin, Alphamethrin, Betacyfluthrin, Bifenthrin, Brofenprox, Cis-Resmethrin, Clocythrin, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cypermethrin, Deltamethrin, Esfenvalerate, Etofenprox, Fenpropathrin, Fenvalerate, Flucythrinate, Fluvalinate, Lambda-Cyhalothrin, Permethrin, Pyresmethrin, Pyrethrum, Silafluofen, Tralomethrin, Zetamethrin,

Alanycarb, Bendiocarb, Benfuracarb, Bufencarb, Butocarboxim, Carbaryl, Cartap, Ethiofencarb, Fenobucarb, Fenoxycarb, Isoprocarb, Methiocarb, Methomyl, Metolcarb, Oxamyl, Pirimicarb, Promecarb, Propoxur, Terbam, Thiodicarb, Thiofanox, Trimethacarb, XMC, Xylylcarb,

Acephate, Azinphos A, Azinphos M, Bromophos A, Cadusafos, Carbophenothion, Chlorfenvinphos, Chlormephos, Chlorpyrifos M, Cyanophos. Demeton M, Demeton-S-methyl, Demeton S, Diazinon, Dichlorvos, Dicliphos, Dichlorfenthion, Dicrotophos, Dimethoate, Dimethylvinphos, Dioxathion, Disulfoton, Edifenphos, Ethion, Etrimphos, Fenitrothion, Fenthion, Fonophos, Formothion, Heptenophos, Iprobenfos,

- Isazophos, Isoxathion, Phorate, Malathion, Mecarbam, Mervinphos, Mesulfenphos, Methacrifos, Methamidophos, Naled, Omethoate, Orydemeton M, Orydeprofos, Parathion A, Parathion M, Phenthoate, Phorate, Phosalone, Phosmet, Phosphamdon, Phoxim, Pirimiphos A, Pirimiphos M, Propaphos, Prothiophos, Prothoate, Pyraclophos, Pyridaphenthion, Quinalphos, Salithion, Sebufos, Sulfotep, Sulprofos, Tetrachlorvinphos, Temephos, Thiomethon, Thionazin, Trichlorfon, Triazophos, Vamidothion,
- Buprofezin, Chlorfluazuron, Diflubenzuron, Flucycloxuron, Flufenoxuron, Hexaflumuron, Pyriproxifen, Tebufenozide, Teflubenzuron, Triflumuron,
 - Imidacloprid, Nitenpyram, N-[(6-Chloro-3-pyridinyl)methyl]-N'-cyano-N-methylethanimidamid (NI-25), Abamectin, Amitrazin, Avermectin, Azadirachtin, Bensultap, Bacillus thuringiensis, Cyromazine, Diafenthiu-

ron, Emamectin, Ethofenprox, Fenpyrad, Fipronil, Flufenprox, Lufenuron, Metaldehyd, Milbemectin, Pymetrozine, Tebufenpyrad, Triazuron,

Aldicarb, Bendiocarb, Benfuracarb, Carbofuran, Carbosulfan, Chlorethoxyfos, Cloethocarb, Disulfoton, Ethophrophos, Etrimphos, Fenamiphos, Fipronil, Fonofos, Fosthiazate, Furathiocarb, HCH, Isazophos, Isofenphos, Methiocarb, Monocrotophos, Nitenpyram, Oxamyl, Phorate, Phoxim, Prothiofos, Pyrachlofos, Sebufos, Silafluofen, Tebupirimphos, Tefluthrin, Terbufos, Thiodicarb, Thiafenox,

Azocyclotin, Butylpyridaben, Clofentezine, Cyhexatin, Diafenthiuron, Diethion, Emamectin, Fenazaquin, Fenbutatin Oxide, Fenothiocarb, Fenpropathrin, Fenpyrad, Fenpyroximate, Fluazinam, Fluazuron, Flucyclo-xuron, Flufenoxuron, Fluvalinate, Fubfenprox, Hexythiazox, Ivemectin, Methidathion, Monocrotophos, Moxidectin, Naled, Phosalone, Profenofos, Pyraclofos, Pyridaben, Pyrimidifen, Tebufenpyrad, Thuringiensin, Triarathene sowie 4-Bromo-2-(4-chlorophenyl)-1-(ethoxsymethyl)-5-(trifluoromethyl)-1H-pyrrole-3-carbonitril (AG 303630).

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können ferner in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnen sich die Wirkstoffe durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität aus.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) soll anhand der folgenden Beispiele erläutert werden:

25 Prozentangaben beziehen sich, wo nichts anders angegeben wird, auf Gewichtsprozente.

Herstellungsbeispiele

Beispiel 1:

30

35

40

20

45

(Verfahrensvariante a)

15,5g (0,05 Mol) 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methyl-pyrazol werden in 120 ml absolutem Dichlormethan gelöst und mit 4,35g (0,055 Mol) absolutem Pyridin versetzt. Dann kühlt man auf 0-5 °C ab und tropft 7,3g (0,055 Mol) 1,1-Difluorethylsulfenchlorid zu. Man rührt 3 Stunden bei 0 °C und dann über Nacht bei Raumtemperatur. Anschließend wäscht man 2 mal mit Wasser, trocknet mit Magnesiumsulfat und zieht das Lösungsmittel im Vakuum ab.

Man erhält 13,1g (65 5 der Theorie) an 5-Amino-3-methyl-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluor-methylphenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 123-125 °C.

Beispiel 2:

5

10

15

(Verfahrensvariante b)

20 4,6g (0,0113 Mg

4,6g (0,0113 Mol) 5-Amino-3-methyl-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol werden in etwa 10 Minuten bei 25 °C-35 °C in 30 ml 80%ige Schwefelsäure eingetragen. Unter Kühlung werden 1 ml 35 %ige H₂O₂-Lösung zugetropft, anschließend wird noch 20 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wird dann mit Wasser verdünnt und die Ausfällung wird abgesaugt. Nach dem Verrühren mit Petrolether erhält man 1,8g (38 % der Theorie) an 5-Amino-3-methyl-4-(1,1-difluorethylsulfinyl)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 177-179 °C.

Beispiel 3:

30

35

40

(Verfahrensvariante b)

45

2g (0,005 Mol) 5-Amino-3-cyano-4-(2,2,2-trifluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol werden in 10 ml Essigsäure gelöst und mit einer Spatelspitze Natriumwolframat versetzt. Zu dieser Lösung werden bei Raumtemperatur tropfenweise 6 g (0,052 Mol) 30%-ige H₂O₂-Lösung zugesetzt. Es wird noch 18 Stunden nachgerührt. Da laut Dünnschichtchromatogramm der Umsatz noch nicht vollständig war, werden weitere 6g (0,052 Mol) 30%-ige H₂O₂-Lösung zugesetzt und nochmals 18 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das Reaktionsgemisch mit ca. 100 ml Wasser verdünnt und mit Dichlormethan extrahiert. Die Dichlormethanphase wird über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum einrotiert.

Man erhält 1g (47 % der Theorie) an 5-Amino-3-cyano-4-(2,2,2-trifluorethylsulfonyl)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 157 °C.

Analog den Herstellungsbeispielen 1, 2 und 3 und entsprechend den angegebenen Verfahren (a) oder (b) können die folgenden Endprodukte der Formel (I) erhalten werden:

5 10 15	-	physikalische Konstanten	¹ H-NMR 5*)=(8,2 (s, 2H); 6,2 (s, NH ₂); 4,3 (s, 2H); 3,25 (s, 3H); 1,88 (t, 3H))	Fp.: 166°C	Fp.: 68-69°C
		phy Koi	¹ H. 4,3	F. C.	q.
20			မ မ	<u>5</u>	بي ا
25		Ar	o o	ō	ō
		ш	0	0	0
30					
•		R3	NH2	NH2	NH2
35	S.	R ²	-СН2ОСН3 -СF2СН3	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃
40			H ₃		
45	2.	\mathbb{R}^1	-CH2OC	CN	н .
	Tabelle 2.	Bsp. Nr.	4	8	9

5			¹ H-NMR 5**)=(8,99 (d, 1H); 8,78 (d, 1H); 6,3 (bs, NH ₂); 4,3 (s, 2H); 3,21 (s, 3H); 1,90 (t, 3H))	H); 8,15 ,3 (s, 3H);	¹ H-NMR δ**)=(9,05 (d, 1H); 8,82 (d, 1H); 6,89 (bs, NH ₂); 2,20 (s, 3H); 2.02 (t, 3H))
10		he 1	¹ H-NMR 5**)=(8,99 (d, 1H); 8,78 (d, 1H);6,3 (bs, NH ₂); 4,3 (s, 2H); (s, 3H); 1,90 (t, 3H))	¹ H-NMR 8*)=(8,6 (d, 1H); 8,15 (d, 1H);5,5 (bs, NH ₂); 2,3 (s, 3H); 1,9 (t, 3H))	¹ H-NMR 8**)=(9,05 (d, 1H); 8,82 (d, 1H); 6,89 (bs, NH ₂); 2,20 (s, 3H 2.02 (t, 3H))
15		physikalische Konstanten	¹ H-NMR 5**)=(8,99 (d, 1H);6,3 (bs, NH ₂) (s, 3H); 1,90 (t, 3H))	¹ H-NMR 8 ⁴ (d, 1H);5,5 (1,9 (t, 3H))	¹ H-NMR 5*' (d, 1H); 6,89 2.02 (t, 3H))
20			Ğ.	OF,	OF ₃
25		Æ	5	<u>z</u>	<u>o</u> o
		u	0	0	7
30		R3	NH2	NH ₂	NH ₂
35	G	R2	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃
40	Tabelle 2: (Fortsetzung)	ጸ ¹	-СН2ОСН3 -СF2СН3	CH ₃	СН3
45	Tabelle	Bsp. Nr.	7	∞	6

5			7,49 (d); ¹ 3);	2H); 6,25 22 (s, 3H);	2H); 6,15 35 (t, 3H))
10			(7,68 (bs);	= (8,05 (m, 2H); 3,	= (8,03 (m, (s, 3H); 1,8
15		physikalische Konstanten	¹ H-NMR &*)=(7,68 (bs); 7,49 (d); 4,28 (bs, NH ₂); 2,3 (s, CH ₃); 1,9 (t, 3H))	¹ H-NMR 8**)= (8,05 (m, 2H); 6,25 (bs, NH ₂); 4,3 (m, 2H); 3,22 (s, 3H); 1,89 (t, 3H))	¹ H-NMR δ**)= (8,03 (m, 2H); 6,15 (bs, NH ₂); 2,1 (s, 3H); 1,85 (t, 3H))
20			CF3	CF3	CF3
25		Ą۲	<u>o</u>	<u>n</u> <u>0</u>	u
30		u	7	0	0
		R3	NH ₂	NH ₂	NH2
35	(5	R ²	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃
45	Tabelle 2: (Fortsetzung)	\mathbb{R}^1	CH ₃	-СН2ОСН3	CH3
50	Tabell	Bsp. Nr.	01	=	12

5				5,12	
10				¹ H-NMR &**)= (7,8 (s, 2H); 6,12 (bs, NH ₂); 3,4 (q, 2H))	ပ္
15 .		physikalische Konstanten	Fp.: 77°C	¹ H-NMR 8**)= (7,8 (s, bs, NH ₂); 3,4 (q, 2H))	Fp.: 126-128°C
20)—-CF3		ج ج
25		Ar	<u> </u>	<u>0</u>	<u>0</u>
30		п	0	0	0
		R3	NH2	NH2	NH ₂
35	t)	R2	-CH ₂ CF ₃	-CH ₂ CF ₃	-CH ₂ CF ₃
40	Tabelle 2: (Fortsetzung)	${f R}^1$	-CH ₂ OCH ₃ -CH ₂ CF ₃	ÇN .	-CH3
	Tabelle	Bsp. Nr.	13	41	15

			,		
5			1H); 8,75		
10			¹ H-NMR 8**)= (8,95 (d, 1H), 8,75 (d, 1H); 6,12 (bs, NH ₂); 4,32 (s, 2H); 3,45 (q, 2H); 3,28 (s, 3H))		
15		physikalische Konstanten	¹ H-NMR 8**)= (8,95 (d, 1H), 8,75 (d, 1H), 6,12 (bs, NH ₂), 4,32 (s, 2H), 3,45 (q, 2H); 3,28 (s, 3H))	Fp.: 36°C	Fp.: 90-92°C
20			OF.	-CF ₃	CF.
25		Ā	ō	ō	<u>o</u>
30		c .	0	0	0
30		R3	NH ₂	NH ₂	NH2
35		7	H2CF3	-CH ₂ CF ₃	-CH2CF3
40	ing)	R2	<u>ې</u>	Ŷ	Y
45	Tabelle 2: (Fortsetzung)	\mathbb{R}^1	-CH2OCH3 -CH2CF3	-СН3	н
	Tabell	Bsp. Nr.	16	17	81

5					
10				ပ္	ပ္
15		physikalische Konstanten	Wachs	Fp.: 134-136°C	Fp.: 104-105°C
20			∕—cF ₃	-CF ₃	OF3
25		Ar	o o	<u>0</u>	<u>0</u>
30		п -	NH ₂ 1	NH ₂ 1	NH ₂ 1
35		R3			
	3	\mathbb{R}^2	-CH2CI	-CH ₂ CF ₃	-CH ₂ CF ₃
40 45	Tabelle 2: (Fortsetzung)	\mathbb{R}^1	-СН2ОСН3 -СН2СF3	н	CH ₃
	Tabelle	Bsp. Nr.	61	20	21

5		che :n	()	¹ H-NMR §**)= (9,04 (d, 1H); 8,85 (d, 1H); 6,71 (bs, NH ₂); 4,61 (q, 2H); 4,40 (s, 2H); 3,30 (s, 3H))	
15		physikalische Konstanten	Fp.: 163°C	¹ H-NMR (d, 1H); 6 4,40 (s, 2I	
20			CF ₃	CF ₃	CF ₃
25		Ar	<u></u>	<u>n</u>	2 0
30		R ³ п	NH ₂ 2	NH ₂ 2	NH ₂ 2
35	~	R2	-CF ₂ CH ₃	-CH2CF3	-CH2CF3
40	Tabelle 2: (Fortsetzung)	R^1	ÇV	-СН2ОСН3 -СН2СF3	-СН2ОСН3 -СН2СF3
45	Tabelle	Bsp.	22	23	24

5					
15		physikalische Konstanten	Fp.: 160°C	Fp.: 68°C	Fp.: 117°C
20			OF ₃	OF.	CF ₃
25	•	Ar	ō	<u>0</u>	0 0
30		R ³ n	NH2 2	NH_2 0	NH ₂ 0
35	5.	R2	-СН2СF3	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃
40	Tabelle 2: Fortsetzung)	\mathbb{R}^1	СН3	CH ₂ Br	-C(CH ₃) ₃ -CF ₂ CH ₃
	Tabelle	Bsp. Nr.	25	56	27

Beispiel 28

5

15

10

(Verfahrensvariante c)

20

2g (0,005 Mol) 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methoxymethylpyrazol werden in 20 ml wasserfreiem Toluol gelöst und mit 2g (0,025 Mol) wasserfreiem Pyridin versetzt. Man tropft in 5 Minuten 0,8g (0,007 Mol) Methoxyacerylchlorid dazu und rührt anschließend noch 12 Stunden bei 80 °C nach. Zur Aufarbeitung verdünnt man mit Wasser, trennt die organische Phase ab, trocknet über Magnesiumsulfat und engt die organische Phase im Vakuum ein. Es verbleiben 1,4g (60 % der Theorie) an 5-Methoxymethyl-carbonylamino)-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethyl-phenyl)-3-methoxmethyl-pyrazol als braunes Wachs.

¹H-NMR $\delta^{*)}$ = (10,3ppm (1H); 8,2ppm (2H); 4,48ppm (2H); 3,9ppm (2H); 3,29ppm (3h); 3,18ppm (3H); 1,89ppm (3H)).

Beispiel 29:

35

40

30

45

(Verfahrensvariante d)

50 2g

0,4g (0,001 Mol) 5-Amino-3-cyano-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol in 2g (0,017 Mol) Dimethylformarnid-dimethylacetal werden 18 Stunden auf 130°C erhitzt, ansciließend im Vakuum einrotiert.

Man erhält 0,4g (89 % der Theorie) an 5-(N,N-Dimethylaminomethylidenimino)-3-cyano-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol als orangefarbenes Öl vom Siedepunkt 220 °C/0,01mm.

Beispiel 30

5

15

10

(Verfahrensvariante e)

5,88g (0,015 Mol) 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol werden in 100 ml Toluol gelöst, mit 2,2g (0,0165 Mol) 2,5-Dimethoxytetrahydrofuranund einer Spatelspitze p-Toluolsulfonsäure versetzt und 20 Stunden am Wasserabscheider erhitzt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abgezogen, der verbleibende Rückstand mit Ligroin verrührt und abgesaugt.

Man erhält 4,6g (69% der Theorie) an 4-(1,1-Difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-5i (pyrrol-1-yl)-pyrazol.

Beispiel 31:

30

35

40

(Verfahrensvariante f)

45

5g (12,3 mMol) 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methyl-4-(1,1-difluorethylthio)-pyrazol und 5g (32,9 mMol) 3-Methoxy-4-hydroxybenzaldehyd werden ohne Lösungsmittel mit 4g Molekularsieb Baylith SV 133 versetzt und 18 Stunden bei einer Ölbadtemperatur von 140 °C gerührt. Zur Aufarbeitung löst man das Gemisch in Methylenchlorid und filtriert vom Molekularsieb ab. Das Filtrat wird im Vakuum eingeengt und der Überschuß Vanillin wird destillativ entfernt (bis 140 °C/0,1 mm). Der braune Rückstand wird in Ethanol aufgenommen und über 100g Kieselgel 60 filtriert. Nach dem Abdampfen des Lösungsmittels verbleiben 2,4g (36 % der Theorie) an 5-(4-Hydroxy-3-methoxybenzylidenamino)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methyl-4-(1,1-difluorethylthio)-pyrazol als glänzend braunen Feststoff vom Schmelzpunkt 67 °C.

Beispiel 32:

5

10

15

(Verfahrensvariante h)

20 ir

5,88g (0,015 Mol) 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol werden in 50 ml Bromoform gelöst. Bei 80 °C tropft man 4,64g (0,045 Mol) tert-Butylnitrit dazu, anschließend rührt man noch 1 Stunde bei 80 °C nach. Dann wird das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen.

Man erhält 3,7g (54 % der Theorie) 5-Brom-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol. 1 H-NMR δ^{*} = 7,8ppm (s, 2H); 7,75ppm (s,1H); 1,95ppm (t, 3H).

Beispiel 33:

30

35

25

40

(Verfahrensvariante i)

5,88g (0,015 Mol) 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol werden in 100 ml Dioxan gelöst und 1,5g (0,03 Mol) Hydrazinhydrat 24 Stunden unter Rückfluß gekocht. Danach werden nochmals 1,5g (0,03 Mol) Hydrazinhydrat dazugegeben und für weitere 24 Stunden unter Rückfluß gekocht. Dann wird das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit Dichlormethan extralilert.

Nach dem abdestillieren des Dichlormethans im Vakuum erhält man 4,1g (71 % der Theorie) an 5-Amino-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2-chlor-4-trifluormethyl-6-hydrazinophenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 98-99 °C.

Beispiel 34:

5

15

(Verfahrensvariante i)

20

25

1,3g (0,003 Mol) 5-Amino-3-cyano-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol und 0,4g (0,007 Mol) Natriummethylat werden in 20 ml trockenem Methanol 6 Stunden unter Rückfluß erwärmt. Danach werden nochmals 0,3g (0,005 Mol) Natriummethylat zugegeben und weitere 10 Stunden unter Rückfluß erhizt. Nach dem Abziehen des Lösungsmittels im Vakuum wird der verbleibende Rückstand mit Wasser verrührt und abgesaugt. Der Niederschlag wird mehrmals mit Wasser gewaschen und getrocknet.

Man erhält 1,1g (85 % der Theorie) 5-Amino-3-cyano-4-(1,1-difluorethylthio)-1-(2-chlor-4-trifluormethyl-6-methoxyphenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 79 °C.

Beispiel 35:

35

30

45

40

0,7g (1,7 mMol) 5-Amino-1-(2-chlor-6-fluor-4-trifluormethylphenyl)-3-methoxymethyl-4-(1,1-difluorethylthio)-pyrazol und 1g (6,54 mMol) Tetraethylammoniumcyanid werden in 5 ml wasserfreiem Dimethylformamid gelöst und 18 Stunden bei etwa 100-110 °C gerührt. Zur Aufarbeitung gießt man auf 100 ml Wasser und saugt den anfallenden Feststoff ab. Nach mehrmaligem waschen mit Wasser erhält man 0,45 g (63 % der Theorie) an 5-Amino-1-(2-chlor-6-cyano-4-trifluormethyl-3-methoxymethyl-4-(1,1-difluorethylthio)-pyrazol als ockerfarbenen Feststoff vom Schmelzpunkt 84 °C.

Beispiel 36:

9 g (0,022 Mol) 5-Amino-1-(2-chlor-4-trifluormethylpyridyl)-3-methoxymethyl-4-(1,1-difluorethylthio)-pyrazol werden bei 0 ° C mit 18 ml Wasser und 18 ml konz. Schwefelsäure versetzt. Bei 0 ° C wird eine Lösung aus 2,3 g (0,033 Mol) Natriumnitrit und 10 ml Wasser in etwa 30 Minuten zugetropft. Nach Zugabe von 0,5 g Harnstoff werden bei 0 ° C 27 ml (0,261 Mol) hypophosphorige Säure (50 %ige wässrige Lösung) zugetropft. Danach wird noch 18 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Nach der Zugabe von Kaliumcarbonat wird die alkalische Lösung mit Dichlormethan extrahiert. Die vereinigten Dichlormethan-Phasen werden nach dem Trocknen über MgSO₄ im Vakuum eingeengt. Das zurückbleibende Öl wird dann im Kugelrohr destilliert. Bei 180 ° C/0,1 mm erhält man 4,2 g (48 % der Theorie) 1-(2-Chlor-4-trifluormethylpyridyl)-3-methoxymethyl-4-(1,1,1-difluorethylthio)-pyrazol als orangefarbenes Öl.

Analog den Herstellungsbeispielen 28 bis 36 und entsprechend den angegebenen Verfahren (c), (d), (e), (f), (g), (h) und (i) können die folgenden Endprodukte der Formel (l) erhalten werden:

5		physikalische Konstanten		Fp.: 131-133°C	
15			CI OCH ₃	ONHINT, OF	2 Q
20		n Ar	0	0	0
25 30		R3	NH ₂	NH ₂	-N=CH-N(CH ₃) ₂ 0
35	٠.	R ²	-CF2CH3	-CF2CH3	-CF ₂ CH ₃
40	<u>:3:</u>	\mathbb{R}^1	ш	CH ₃	CN
45	Tabelle 3.	Bsp. Nr.	37	38	39

_				
5	lische			
10	physikalische Konstanten			·
15	"	OF ₃	CF ₃	·s
		0 0	σ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	2 Kg
20	Ār			
	ц	0	0	0
25	R3		Br	NH2
30				
35	R2	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CFI ₃
	zung)	,	•	•
40	Tabelle 3: (Fortsetzung) Bsp. R^1 Nr.	CH3	CH3	<u>.</u>
45	Tabelle Bsp.	40	41	42

5		ılische nten	Fp.: 135-138°C		
10		physikalische Konstanten	Fp.: 13	Harz	
15			SGL ₃	SOLY SOLY SOLY SOLY SOLY SOLY SOLY SOLY	CI NH.NH ₂
20		Ar		İ	İ
		a	0	0	0
25		R ³	NH ₂	$^{ m NH}_2$	$^{ m NH}_2$
30					
35	(F	\mathbb{R}^2	-CF ₂ CH ₃	-CF ₂ CH ₃	· -CF3
40	Tabelle 3: (Fortsetzung)	\mathbb{R}^1	CH ₃	-СН20СН3	-CH2OCH3 -CF3
45	Tabell	Bsp. Nr.	43	44	45

5					
10		physikalische Konstanten		Fp.: 90°C	Wachs
15			CF ₃	OF,	OF,
20		Ā	O. N. H. N. H. Y.	0 0	ō \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \
25		u	0	och,	2
30		R3	NH ₂	Z 0	N N
35	, (Z	R2	-CF ₂ CH ₃	-CF2CH3	-CF ₂ CH ₃
40	Tabelle 3: (Fortsetzung)	\mathbb{R}^1	-СН ₂ ОСН ₃ -СF ₂ СН ₃	-CH3	-CH3
45	Tabelle	Bsp. Nr.	46	47	84

Herstellung der Ausgangsverbindungen

Beispiel (II-1)

10

15

5

20

37g (151 mMol) 2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenylhydrazin und 4,9g (438 mMol) 1-Cyano-2-amino-3methoxy-propen in 300 ml Ethanol und 20 ml Essigsäure werden 24 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Danach werden nochmals 12g (49 mMol) 2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenylhydrazin zugegeben und für weitere 24 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Anschließend wird das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen, der Rückstand wird säulenchromatographisch (Kieselgel; Laufmittel: Cyclohexan / Essigester 1:1) gereinigt.

Man erhält 48,4g (71 % der Theorie) an 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methoxymethyi-pyrazoi als Öl.

¹H-NMR δ^*) = 7,7ppm (s, 2H); 5,74ppm (s, 1H); 4,42ppm (s, 2H); 3,4ppm (s, 3H).

30

Zu 21,5g (0,19,Mol) Kalium-tert-butylat in 250 ml trockenem Tetrahydrofuran tropft man in etwa 30 Minuten eine Lösung aus 15g (0,21 Mol) Methoxyacetonitril und 10g (0,24 Mol) Acetonitril in 50 ml trockenem Tetrahydrofuran. Nach beendeter Zugabe wird noch 24 Stunden unter Rückflußerhitzt erhitzt. Nach vorsichtiger Hydrolyse mit Wasser wird mit Dichlormethan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden nach dem Trocknen über Magnesiumsulfat im Vakuum eingeengt. Die anschließende fraktionierte Destillation liefert bei 80 ° C/0,2 mm 8,9g (38 % der Theorie) an 2-Amino-1-cyano-3-methoxypropen als orangefarbenes Öl. Aus den ¹³C-NMR-Daten ergibt sich ein Verhältnis der E/Z-Isomeren von 1:4.

45

50

Beispiel (II-2):

Auf analoge Weise wird aus 2-Chlor-6-fluor-4-trifluormethylphenyl-hydrazin und 2-Amino-1-cyano-3-methoxy-propen 5-Amino-1-(2-chlor-6-fluor-4-trifluormethylphenyl)-3-methoxymethylpyrazol erhalten.

Beispiel (II-3):

Auf analoge Weise wird aus 2-Chlor-4-trifluormethylpyridyl-hydrazin und 2-Amino-1-cyano-3-methoxypropen 5-Amino-1-(2-chlor-4-trifluormethylpyridyl)-3-methoxymethyl-pyrazolals Öl erhalten.

¹H-NMR δ^{*} = 8,6ppm (d, 1H); 8,13ppm (d, 1H); 5,67ppm (s, 1H); 4,8ppm (bs, NH₂); 4,41ppm (s, 2H); 3,4ppm (s, 3H).

Beispiel (II-4):

5

15

10

1,5g (4,4 mMol) 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-methoxymethylpyrazol werden in einer Mischung aus 30 ml 48 %iger HBr und 15 ml Essigsäure etwa 8 Stunden auf 120-130 °C erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird im Vakuum eingeengt und danach mit verdünnter Ammoniaklösung verrührt. Der braune Feststoff wird abgesaugt und mehrmals mit Wasser gewaschen.

Man erhält 1,6g (93 % der Theorie) 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-brommethylpyrazol vom Schmelzpunkt 220 ° C.

Beispiel (II-5):

30

40

35

Auf analoge Weise wird das aus 5-Amino-1-(2-chlor-4-trifluormethylpyridyl)-3-methoxymethyl-pyrazol und 48 %iger HBr und Essigsäure 5-Amino-1-(2-chlor-4-trifluormethylpyridyl)-3-brommethyl-pyrazol erhalten.

50

45

Beispiel (II-6):

5

10

15

5g (12,9 mMol) 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-brommethylpyrazol werden mit 2,5g (51 mMol) Natriumcyanid in 30 ml Wasser in Gegenwart von 4g (17,6 mMol) Triethylbenzylammoniumchlorid 18 Stunden bei 90°C gerührt. Man kühlt auf etwa 5°C ab und saugt den grauen Feststoff ab. Durch Chromatographie an Kieselgel 60 (Laufmittel: Methylenchlorid/Ethanol 1:1) erhält man 1,7g (40 % der Theorie) an 5-Amino-1-(2,6-dichlor-4-trifluormethylphenyl)-3-cyanomethyl-pyrazol als braunen Feststoff vom Schmelzpunkt 98°C.

*) Die ¹H-NMR-Spektren wurden in Deuterochloroform (CDCl₃) mit Tetramethylsilan (TMS) als inneren Standard aufgenommen. Angegeben sind die chemische Verschiebung als δ-Wert in ppm.

^{**)} Die ¹H-NMR-Spektren wurden in deuterieretem Dimethylsulfoxid ((CD₃)₂SO) mit Tetramethylsilan (TMS) als inneren Standard aufgenommen. Angegeben sind die chemische Verschiebung als δ-Wert in ppm.

Anwendungsbeispiele

30

In den folgenden Anwendungsbeispielen wird die nachstehend aufgeführte Verbindung als Vergleichssubstanz eingesetzt:

(A)

35

40

45

50

5-Amino-1-[2,6-dichlor-4-(trifluormethyl)-phenyl]-4-[(trimethyl)-sulfinyl]-3-cyano-1H-pyrazol (bekannt aus EP-A 295 117)

Beispiel A

Myzus-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat

mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea), die stark von der Pfirsichblattlaus (Myzus persicae) befallen sind, werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blattläuse abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Blattläuse abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele 1, 6 und 18 überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik (Abtötungsgrad 0%), mit einem Abtötungsgrad zwischen 98% und 100% bei einer Wirkstoffkonzentration von 0,1% nach einem Tag.

10 Beispiel B

15

Aphis-Test (systemische Wirkung)

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Mit je 20 ml Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration werden Bohnenpflanzen (Vicia faba), die stark von der schwarzen Bohnenlaus (Aphis fabae) befallen sind, angegossen, so daß die Wirkstoffzubereitung in den Boden eindringt, ohne den Sproß zu benetzen. Der Wirkstoff wird von den Wurzeln aufgenommen und in den Sproß weitergeleitet.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blattläuse abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Blattläuse abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele 1, 6, 18, 21 und 33 überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik (Abtötungsgrad 0%), mit einem Abtötungsgrad zwischen 90% und 100% bei gleicher Wirkstoffkonzentration von 0,02% nach vier Tagen.

Beispiel C

30

35

25

Grenzkonzentrations-Test / Wurzelsystemische Wirkung

Testinsekt::

Phaedon cochleariae-Larven

Lösungsmittel:

3 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zwecktmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Die Wirkstoffzubereitung wird innig mit Boden vermischt. Dabei spielt die Konzentration des Wirkstoffs in der Zubereitung praktisch keine Rolle, entscheidend ist allein die Wirkstoffgewichtsmenge pro Volumeneinheit Boden, welche in ppm (= mg/l) angegeben wird. Man füllt den behandelten Boden in Töpfe und bepflanzt diese mit Kohl (Brassica oleracea). Der Wirkstoff kann so von den Pflanzenwurzeln aus dem Boden aufgenommen und in die Blätter transportiert werden.

Für den Nachweis des wurzelsystemischen Effektes werden nach 7 Tagen ausschließlich die Blätter mit den obengenannten Testtieren besetzt. Nach weiteren 2 Tagen erfolgt die Auswertung durch Zählen oder Schätzen der toten Tiere. Aus den Abtötungszahlen wird die wurzelsystemische Wirkung des Wirkstoffs abgeleitet. Sie ist 100 %, wenn alleTesttiere abgetötet sind und 0 %, wenn noch genau so viele Testinsekten leben wie bei der unbehandelten Kontrolle.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele 1, 6, 15, 25, 33, 37 und 38 überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik (Abtötungsgrad 0%), mit einem Abtötungsgrad von jeweils 100% bei einer Wirkstoffkonzerntration von 2,5 ppm.

Beispiel D

55 Grenzkonzentrations-Test / wurzelsystemische Wirkung

Testinsekt::

Myzus persicae

Lösungsmittel:

3 Gewichtsteile Aceton

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Die Wirkstoffzubereitung wird innig mit Boden vermischt. Dabei spielt die Konzentration des Wirkstoffs in der Zubereitung praktisch keine Rolle, entscheidend ist allein die Wirkstoffgewichtsmenge pro Volumeneinheit Boden, welche in ppm (= mg/l) angegeben wird. Man füllt den behandelten Boden in Töpfe und bepflanzt diese mit Kohl (Brassica oleracea). Der Wirkstoff kann so von den Pflanzenwurzeln aus dem Boden aufgenommen und in die Blätter transportiert werden.

Für den Nachweis des wurzelsystemischen Effektes werden nach 7 Tagen ausschließlich die Blätter mit den obengenannten Testtieren besetzt. Nach weiteren 2 Tagen erfolgt die Auswertung durch Zählen oder Schätzen der toten Tiere. Aus den Abtötungszahlen wird die wurzelsystemische Wirkung des Wirkstoffs abgeleitet. Sie ist 100 %, wenn alle Testtiere abgetötet sind und 0 %, wenn noch genau so viele Testinsekten leben wie bei der unbehandelten Kontrolle.

Bei diesem Test zeigt z.B. die Verbindung 6 des Herstellungsbeispiels einen Abtötungsgrad von 100 % gegenüber dem Stand der Technik (Abtötungsgrad 0%) bei einer Wirkstoffkonzentration von 20 ppm..

Beispiel: E

20 Blowfly-Larven Test

Testtiere:

Lucilia cuprina-Larven

Emulgator:

35 Gewichtsteile Ethylenglykolmonomethylether

35 Gewichtsteile Nonylphenolpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man drei Gewichtsteile Wirkstoff mit sieben Gewichtsteilen des oben angegebenen Gemisches und verdünnt das so erhaltene Emulsionskonzentrat mit Wasser auf die jeweils gewünschte Konzentration.

Etwa 20 Lucilia cuprina res.-Larven werden in ein Teströhrchen gebracht, welches ca. 1 cm³ Pferdefleisch und 0,5 ml der Wirkstoffzubereitung enthält. Nach 24 Stunden wird die Wirksamkeit der Wirkstoffzubereitung ermittelt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blowfly-Larven abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Blowfly-Larven abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele 5, 14, 18, 20, 22, 28 und 33 abtötende Wirkung in Höhe von 100 % bei einer Wirkstoffkonzentration ≥300 ppm im Vergleich zum Stand der Technik, der diese Wirkung erst bei einer Wirkstoffonzentration von 1000 ppm erreicht.

Beispiel F:

35

40

Fliegentest

Testtiere: Mu

Musca domestica, Stamm WHO (N)

Lösungsmittel:

35 Gewichtsteile Ethylenglykolmonomethylether

35 Gewichtsteile Nonylphenolpolyglykolether

Zwecks Herstellung einer geeigneten Formulierung vermischt man drei Gewichtsteile Wirkstoff mit sieben Teilen des oben genannten Lösungsmittel-Emulgator-Gemischesund verdünnt das so erhaltene Emulsionskonzentrat mt Wasser auf die jeweils gewünschte Konzentration.

2 ml dieser Wirkstoffzubereitung werden auf Filterpapierscheiben (Ø 9,5 cm) pipettiert, die sich in Petrieschalen entsprechender Größe befinden. Nach Trocknung der Filterscheiben werden 25 Testtiere in die Petrieschale überführt und abgedeckt.

Nach 6 Stunden wird die Wirksamkeit der Wirkstoffzubereitung ermittelt. Die Wirksamkeit drückt man in % aus. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Fliegen abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Fliegen abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigt z.B. die Verbindung des Herstellungsbeispiels (6) eine überlegene Wirkung (100% Abtötung) bei einer Wirkstoffkonzentration von 1 ppm, gegenüber dem Stand der Technik (< 100%).

Beispiel G:

Schabentest

Testtiere: 5

Lösungsmittel:

Blattella germanica oder Periplaneta americana 35 Gewichtsteile Ethylenglykolmonomethylether

35 Gewichtsteile Nonylphenolpolyglykolether

Zwecks Herstellung einer geeigneten Formulierung vermischt man drei Gewichtsteile Wirkstoff mit sieben Teilen des oben genannten Lösungsmittel-Emulgator-Gemischesund verdünnt das so erhaltene Emulsionskonzentrat mt Wasser auf die jeweils gewünschte Konzentration.

2 ml dieser Wirkstoffzubereitung werden auf Filterpapierscheiben (Ø 9,5 cm) pipettiert, die sich in Petrieschalen entsprechender Größe befinden. Nach Trocknung der Filterscheiben werden 5 Testtiere bei Blattelle germanica bzw. Periplaneta americana in die Petrieschale überführt und abgedeckt.

Nach 6 Stunden wird die Wirksamkeit der Wirkstoffzubereitung ermittelt. Die Wirksamkeit drückt man in % aus. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Fliegen abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Fliegen abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigt z.B. die Verbindung des Herstellungsbeispiels (1) eine überlegene Wirkung (100 % Abtötung >10 ppm Wirkstoffkonzentration) gegenüber dem Stand der Technik (Abtötungsgrad <100 % bei 10 ppm Wirkstoffkonzentration).

20

25

30

35

40

45

Beispiel H

In-vitro-Test an Flöhen (alle Entwicklungsstadien)

Testobjekt:

Alle Stadien (Eier, Larven, Puppen und Adulte) von Ctenocephalides felis.

Testverfahren:

Blutmehl wird in einer flachen Schale über Nacht bei ca. 70°C getrocknet und

anschließend mit einer Maschenweite von 0,63 mm gesiebt.

Je 1,8g des so aufbereiteten Blutmehls werden in Plastik-Petrischalen von 9,8 cm Ø

gegeben.

0,2 ml Substanz werden mit der Eppendorf-Pipette auf die 1,8g Blutmehl gegeben (Verdünnung 1:10). D.h. bei 1 ppm Anwendungskonzentration muß die wäßrige Lösung eine Konzentration von 10 ppm haben. Das Aufbringen der Lösung geschieht

tropfenweise über die gesamte Oberfläche des Blutmehls verteilt.

Die so vorbereiteten Schalen über Nacht trocknen lassen. Mit einer geeigneten Vorrichtung wird die Substanz, die jetzt in getrockneten Blutmehlklumpen vorliegen, zerstoßen und durch drehende Bewegungen homogen in der Petrischale verteilt. In die so vorbereiteten Testschalen wird nun eine Spatelspitze ausgesiebter Floheier (die von künstlich infizierten Katzen stammen) gegeben. Die Schale wird mit Parafilm

verschlossen und kräftig durchgeschüttelt.

Die Inkubation geschieht bei 25 °C und 85% relativer Feuchte. Die Schalen werden in

bestimmten Zeitabständen auf Entwicklungsstadien der Flöhe untersucht.

Testkriterien: Als Kriterien für die in-vitro-Wirkung einer Substanz gilt die Hemmung der Flohent-

wicklung, bzw. ein Entwicklungsstillstand vor dem Adulten-Stadium.

Bewertung:

Wirksam: Nach der 1 1/2fachen Entwicklungszeit treten keine adulten Flöhe auf.

Unwirksam: Nach der 1 1/2fachen Entwicklungszeit treten adulte Flöhe auf.

Bei diesem Test zeigt z.B. die Verbindung des Herstellungsbeispiels (5) eine deutlich überlegene Wirkung (100 % Abtötung schon bei 1 ppm Wirkstoffkonzentration) gegenüber dem Stand der Technik (0 % Abtötung bei 10 % Wirkstoffkonzentration).

Patentansprüche

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

1. Substituierte 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I)

$$\begin{array}{ccc}
R^{1} & S(O)_{n}-R^{2} \\
N & R^{3}
\end{array}$$
(I)

in welcher

R1 für Wasserstoff, Cyano, Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Halogenalkyl oder Cyanoalkyl steht,

R² für Difluorethyl oder Trifluorethyl steht,

R³ für Wasserstoff, Amino, Halogen oder für eine der folgenden Gruppierungen steht

wobei

R⁴ für Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,

R⁵ für Wasserstoff oder Alkyl steht,

R⁶ für Wasserstoff, Alkyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht und

R⁷ für Alkyl steht oder

R⁵ und R⁶ gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind für einen

gegebenenfalls substituierten Heterocyclus stehen,

Ar für gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht und

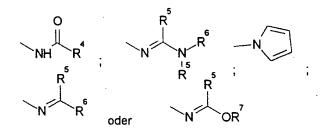
n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht.

2. Substituierte 1-Arylpyrazole der Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß

R¹ für Wasserstoff, Cyano, (C₁-C₆)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₄)-alkyl, (C₁-C₄)-Halogenalkyl oder (C₁-C₂)-Cyanoalkyl steht,

R² für Difluorethyl oder Trifluorethyl steht,

R³ für Wasserstoff, Amino, Halogen oder für eine der folgenden Gruppierungen steht



	wobei	
	R⁴	für (C_1-C_6) -Alkyl, (C_1-C_6) -Halogenalkyl mit 1-3 Halogenatomen, (C_1-C_6) -Alkoxy- (C_1-C_6) -alkyl oder für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht,
5	R ⁵	für Wasserstoff oder (C₁-C₅)-Alkyl steht,
	R€	für Wasserstoff (C ₁ -C ₆)-Alkyl oder für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht,
	R ⁷	für (C ₁ -C ₆)-Alkyl steht oder
	R^{s} und R^{s}	gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind, für gegebenen-
10	A	falls substituiertes Pyridyl steht,
	Ar	für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder verschieden durch Halogen, Halogen(C_1 - C_6)alkyl, Halogen(C_1 - C_6)alkylthio, Halogen(C_1 - C_6)-alkoxy, Alkoxy, Hydrazino, (C_1 - C_6)-Dialkylhydrazino, Amino, Amino(C_1 - C_6)alkyl, Diamino(C_1 - C_6)alkyl, Imino-(C_1 - C_6)alkyl, Cyano, - (C_1 - C_6)Alkylthio oder die Gruppierung
15		
20		N R D
	worin	

worin

25

30

35

40

45

50

 R^9 und R^{10} gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff oder (C_1 - C_6)-Alkyl stehen, substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht und

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht.

 Substituierte 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß

R1 für Wasserstoff, Cyano, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₂)-alkyl, (C₁-C₂)-Halogenalkyl mit 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Fluor-, Chlor- oder Bromatomen oder Cyanomethyl steht.

R² für Difluorethyl oder Trifluorethyl steht,

R³ für Wasserstoff, Amino, Brom oder für eine der folgenden Gruppierungen steht

NH R⁴ N N R⁶ N OR⁷

wobei

für (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Halogenalkyl mit 1-3 Halogenatomen, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₂)-alkyl oder für gegebenenfalls einfach bis dreifach gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht,

R⁵ für Wasserstoff oder (C₁-C₄)-Alkyl steht,

R⁶ für Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl oder für gegebenenfalls einfach oder zweifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl oder für 4-Hydroxy-3-methoxy-phenyl steht,

 R^7 für (C_1-C_4) -Alkyl steht oder

55 R⁵ und R⁶ gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind, für gegebenenfalls substituiertes Pyridyl steht,

Ar für gegebenenfalls einfach bis dreifach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Trifluormethyl, Trifluormethylthio, Trifluormethoxy, Methoxy, Hydrazino, Dimethylh-

ydrazino, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Iminomethyl, Cyano, Methylthio oder die Gruppierung

 N_{R}^{R}

10 worin

5

20

25

30

40

45

50

 R^9 und R^{10} gleich oder verschieden sind und für Wasserstoff oder (C_1 - C_4)-Alkyl stehen, substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht und

für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht.

15 4. Substituierte 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1. dadurch gekennzeichnet, daß

R¹ für Wasserstoff, Cyano, (C₁-C₄)-Alkyl, Methoxymethyl, Ethoxymethyl, Brommethyl und Cyanomethyl steht,

R² für 1,1-Difluorethyl oder 2,2,2-Trifluorethyl steht,

R³ für Wasserstoff, Amino, Brom oder für eine der folgenden Gruppierungen steht

wobei

Ar

für (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)-Halogenalkyl mit 1-3 Halogenatomen, (C₁-C₄)-Alkoxy-(C₁-C₂)-alkyl oder für gegebenenfalls einfach bis dreifach gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht,

R⁵ für Wasserstoff oder (C₁-C₄)-Alkyl steht,

R⁶ für Wasserstoff, (C₁-C₄)-Alkyl oder für gegebenenfalls einfach oder zweifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl oder für 4-Hydroxy-3-methoxy-phenyl steht,

R⁷ für (C₁-C₄)-Alkyl steht oder

R⁵ und R⁶ gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an welches sie gebunden sind, für gegebenen-

falls substituiertes Pyridyl steht.

Ar für zweifach oder dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht, wobei

in der 2-Position Fluor oder Chlor, in der 4-Position Trifluormethyl und in der 6-Position Fluor, Chlor, Cyano, Methoxy, Methylthio, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio steht oder

für einen 2-Pyridyl-Rest steht, welcher in 4-Position durch Trifluormethyl und in 6-

Position durch Fluor oder Chlor substituiert ist und

für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht.

5. Verfahren zur Herstellung von substituierten 1-Arylpyrazolen der allgemeinen Formel (I)

$$\begin{array}{cccc}
R^{1} & S(O)_{n} - R^{2} \\
N & R^{3} \\
Ar &
\end{array} (I)$$

in welcher

5

15

20

25

R1, R2, R3, Ar und n die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben, dadurch gekennzeichnet, daß man

a) substituierte 1-Aryl-4-mercapto-pyrazole der Formel (la)

R S-R S-R S-1

(Ia)

in welcher

 R^1 , R^2 , Ar und n die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und R^{3-1} für Wasserstoff oder Amino steht, erhält, wenn man

Pyrazolderivate der Formel (II)

30

35

40

45

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
N \\
N \\
R^{3-1}
\end{array}$$
(II)

in welcher

R¹, R³-1 und Ar die in Anspruch 1 beziehungsweise oben angegebenen Bedeutungen haben, mit Sulfenylhalogeniden der Formel (III)

R2-S-Hal (III)

in welcher

R² die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor oder Brom steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionshilfsmittels umsetzt, oder

b) daß man substituierte 1-Arylpyrazole der Formel (lb)

55

10

5

in welcher

R¹, R², R³⁻¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben und

n für die Zahl 1 oder 2 steht, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

i

15

20

$$\begin{array}{cccc}
R^{1} & S - R^{2} \\
N & R^{3-1} \\
Ar
\end{array} (Ia)$$

25

in welcher

R¹, R², R³⁻¹ die oben angegebenen Bedeutungen haben mit Oxidationsmitteln gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oxidiert.

30

- 6. Schädlingsbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem 1-Arylpyrazol der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1.
- 7. Verfahren zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, insbesondere von Insekten, dadurch gekennzeichnet, daß man 1-Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf tierische Schädlinge und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
 - 8. Verwendung von 1-Arylpyrazolen der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, insbesondere von Insekten.

40

- Insektizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem 1-Arylpyrazol der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1.
- Verfahren zur Herstellung von Mitteln gegen tierische Schädlinge, dadurch gekennzeichnet, daß man 1 Arylpyrazole der allgemeinen Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.
 - 11. Brommethylpyrazole der allgemeinen Formel (IIb)

50

$$\begin{array}{c|c}
Br-CH_{2} \\
N \\
N \\
R^{3-1}
\end{array}$$
(IIb)

55

dadurch gekennzeichnet, daß

R³⁻¹ für Wasserstoff oder Amino steht und

Ar für gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht.

12. Methoxymethylpyrazole der allgemeinen Formel (IIc)

$$H_3CO - CH_2$$
 N
 R^{3-1}
(IIc)

dadurch gekennzeichnet, daß

R³⁻¹ für Wasserstoff oder Amino steht und

Ar für gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Pyridyl steht.

13. 2-Amino-1-cyano-3-methoxypropen der allgemeinen Formel (XI)

$$CH_3OCH_2$$
 CN
 H_2N (XI)

30

5

10

15

20

35

40

45

50



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeidung EP 94 11 9498

	EINSCHLÄGIG	E DOKUMENTE		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokume der maßgeblic	ents mit Angabe, soweit erforderlich, chen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CL6)
D,X	Dezember 1988 * Seite 35 - Seite * Seite 2, Zeile 3 * Seite 2, Zeile 48 * Seite 3, Zeile 45 * Seite 4, Zeile 25	- Zeile 4 * 5 - Zeile 46 * 5	1-4,8	C07D231/44 A01N43/56 A01N43/40 A01N43/36 C07D231/18 C07D401/04 C07D403/04 C07D231/38
D,X	EP-A-0 201 852 (BAY 1986 * Seite 125 - Seite	ER AG) 20. November 126; Anspruch 1 *	1-4,8	C07C255/30
X	TRANSACTIONS 2, Nr.6, Juni 1993, LE Seiten 1099 - 1102 M.J. REMUINAN ET AL Luminiscence Proper	'Synthesis and ties of Europium(III) mplexes with Polyacid om)pyridine'	11	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6)
X	CHEMICAL ABSTRACTS, 7. Juni 1965, Colum 'Sulfonamides.' Spalte 14687C; * Zusammenfassung * & FR-A-1 382 419 (C) 1964	bus, Ohio, US;	12	C07C
Der vo		de für alle Patentansprüche erstellt		
	Recherchenort DEN HAAG	Abschluddatum der Recherche 28. März 1995	Fi.	Prufer nk, D
X: vor Y: vor and A: tec O: nic	MATEGORIE DER GENANNTEN I besonderer Bedeutung allein betrach besonderer Bedeutung in Verbindun leren Verbfrentlichung derseiben Kate hnologischer Hintergrund htschriftliche Offenbarung ischenliteratur	DOKUMENTE T: der Erfindung E: älteres Patent tet nach dem An g mit einer D: in der Anmel L: aus andem G	zugrunde liegende idokument, das jedt meldedatum veröffe dung angeführtes D ründen angeführtes	Theorien oder Grundsätze och erst am oder ntlicht worden ist okument

EPO FORM 1503 03.82 (POCCID)